(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2002年10月17日(17.10.2002)

PCT

(10) 国際公開番号

(51) 国際特許分類?:

WO 02/081229 A1

B41M 5/30, C08J 7/04

(21) 国際出願番号:

PCT/JP02/03159

(22) 国際出願日:

2002年3月29日(29.03.2002)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願2001-106364 特願2001-244785

2001年4月4日(04.04.2001) JP 2001年8月10日(10.08.2001)

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 日本 曹達株式会社 (NIPPON SODA CO.,LTD.) [JP/JP]; 〒 100-8165 東京都 千代田区大手町 2丁目2番1号 Tokyo (JP).

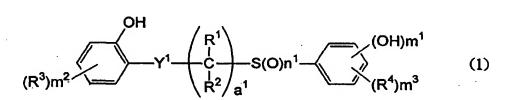
(72) 発明者; および

- (75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 川上 匡 (KAWAKAMI, Tadashi) [JP/JP]; 〒290-0045 千葉県市 原市五井南海岸 12-54 日本曹達株式会社 機能 製品研究所内 Chiba (JP). 佐藤 真一 (SATO,Shinichi) [JP/JP]; 〒290-0045 千葉県 市原市五井南海岸 12-54 日本曹達株式会社 機能製品研究所内 Chiba (JP).
- (74) 代理人: 東海 裕作, 外(TOKAI, Yusaku et al.); 〒 100-8165 東京都 千代田区大手町 2丁目2番1号 日本 曹達株式会社内 Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (国内): AU, BR, CN, JP, KR, US.
- (84) 指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR).

/続葉有/

(54) Title: RECORDING MATERIAL AND RECORDING SHEET

(54) 発明の名称: 記録材料及び記録シート



HO
$$Y^2 \leftarrow \begin{pmatrix} R^6 \\ I \\ C \\ R^7 \end{pmatrix}_{a^2} S(O)n^2 \rightarrow (R^9)rh^6$$
 (2)

$$(R^{13})m^{8} \qquad Y^{3} - (R^{11}) + (R^{12})a^{3} + (R^{14})m^{9}$$
(3)



(57) Abstract: A recording material and a recording sheet free from surface fogging and excellent in dynamic coloring sensitivity, wet heat resistance, heat resistance, light resistance, plasticizer resistance, and water resistance. A recording material comprising a composition containing at least one kind of a composition containing at least wet heat resistance, heat resistance, light resistance, plasticizer resistance, and water resistance. A recording material comprising a composition containing at least one kind of a compound (1) and at least one kind of a compound (2) and/or at least one kind a compound (3), and a recording sheet having a recording layer formed from the recording material. Compound (1) Compound (2) Compound (3) [in the formulae, R¹, R², R⁶, R⁷, R¹¹, R¹² indicate hydrogen atom or alkyl radical, a¹-a³ integer of 1-6, n¹-n³ 0, 1 or 2, m¹, m⁴ and m⁷ 0, 1, 2, or 3. R³, R⁴, R⁸, R⁹ R¹³, R¹⁴ indicate alkyl radical or the like, m², m³, m⁵, m⁶, m⁸ and m⁹ 0, 1 or 2, Y¹-Y³ Co or NRCO (R indicates hydrogen atom or the like)]

添付公開書類:
- 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(57) 要約:

地肌カブリがなく、動的発色感度、耐湿熱性、耐熱性、耐光性、耐可塑剤性、耐水性に優れた記録材料及び記録シートを提供する。

化合物(1)の少なくとも1種、並びに化合物(2)の少なくとも1種及び/ 又は化合物(3)の少なくとも1種を含有する組成物、記録材料及び該記録材料 から形成された記録材料層を有する記録シート。

$$(R^{3})m^{2} \longrightarrow Y^{1} - \begin{pmatrix} R^{1} \\ C \\ R^{2} \end{pmatrix}_{a^{1}} S(O)n^{1} - (R^{4})m^{3}$$
 (1)

HO
$$Y^{3} - \begin{pmatrix} R^{11} \\ C \\ R^{12} \end{pmatrix}_{a^{3}} S(O)n^{3} - \begin{pmatrix} (OH)m^{7} \\ (R^{14})m^{9} \end{pmatrix}$$
(3)

〔式中、R¹、R²、R⁶、R⁷、R¹¹、R¹²は水素原子又はアルキル基を表し、a¹~a³は1~6の整数を表し、n¹~n³は0、1又は2を表し、m¹、m⁴及びm³は0、1、2又は3を表す。R³、R⁴、R⁸、R⁹、R¹³、R¹⁴はアルキル基等を表し、m²、m³、m⁶、m⁸及びm³は0、1又は2を表し、Y¹~Y³はCO又はNRCO(Rは水素原子等を表す。)を表す。〕

明細書

記録材料及び記録シート

技術分野:

本発明は、動的発色感度及び画像の保存安定性に優れ、特に耐湿熱性、耐熱性、耐光性、耐可塑剤性、耐水性等に優れた組成物、該組成物からなる記録材料、及び基材シート上に該記録材料から形成されてなる記録材料層を有する記録シートに関する。

背景技術:

発色性染料と顕色剤との反応による発色を利用した記録材料は、現像定着等の 煩雑な処理を施すことなく比較的簡単な装置で短時間に記録出来ることから、ファクシミリ、プリンター等の出力記録のための感熱記録材料又は感圧複写材料等 に広く使用されている。

これらの記録材料は、速やかに発色し、未発色部分(以下、「地肌」という。)の白度が保持され、かつ、発色した画像及び地肌の堅労性の高いものが要望される。特に、近年においては、記録材料は記録画像の信頼性の重視される分野で多量に使用されるようになり、湿度、熱、光、水、可塑剤(高分子材料に含有される)等に対して高い保存安定性を有するものが要求されている。

しかしながら、1種の顕色剤のみでは上述した要求をすべて満足するものを得ることは困難である。また、耐湿熱性を有する顕色剤と、耐光性を有する顕色剤を混合使用等も試みられてきたが、感熱紙作成後、地肌(未発色部)が着色する現象(いわゆる「地肌カブリ」)が生じる場合がある等、動的発色感度、耐湿熱性、耐熱性、耐光性、耐可塑剤性及び耐水性のすべての面において、充分に満足できる記録材料は未だ見出されていなかった。

発明の開示:

本発明は第1に、式(1)

OH
$$Y^{1} - \begin{pmatrix}
R^{1} \\
C \\
R^{2} \\
a^{1}
\end{pmatrix} S(O)n^{1} - (OH)m^{1}$$
(1)

〔式中、 R^1 及び R^2 は、それぞれ独立して水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表し、 a^1 は $1\sim 6$ の整数を表し、 n^1 は0、1又は2を表し、 m^1 は0又は $1\sim 3$ の整数を表す。

 R^3 及び R^4 は、それぞれ独立してニトロ基、カルボキシル基、ハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基又は $C2\sim C6$ アルケニル基を表し、 m^2 及び m^3 は、それぞれ独立して0、1 又は2を表し、 m^2 及び m^3 がそれぞれ2のとき、 R^3 及び R^4 はそれぞれ異なってもよく、 Y^1 は、CO又は NR^5 CO(式中、 R^5 は、水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表す。)を表す。〕で表される化合物の少なくとも1 種、並びに式(2)

〔式中、 R^6 及び R^7 は、それぞれ独立して水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表し、 a^2 は $1\sim 6$ の整数を表し、 n^2 は0、1又は2を表し、 m^4 は0又は $1\sim 3$ の整数を表す。

 R^8 及び R^9 は、それぞれ独立してニトロ基、カルボキシル基、ハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基又は $C2\sim C6$ アルケニル基を表し、 m^5 及び m^6 は、それぞれ独立して0、1 又は2 を表し、 m^5 及び m^6 がそれぞれ2 のとき、 R^8 及び R^9 はそれぞれ異なってもよく、 Y^2 は、CO又は NR^{10} CO(式中、 R^{10} は、水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表す。)を表す。〕で表される化合物の少なくとも1 種及び/又は式(3)

2

〔式中、 R^{11} 及び R^{12} は、それぞれ独立して水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表し、 a^3 は $1\sim 6$ の整数を表し、 n^3 は0、1又は2を表し、 m^7 は0又は $1\sim 3$ の整数を表す。

 R^{13} 及び R^{14} は、それぞれ独立してニトロ基、カルボキシル基、ハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基又は $C2\sim C6$ アルケニル基を表し、 m^8 及び m^9 は、それぞれ独立して0、1 又は2 を表し、 m^8 及び m^9 がそれぞれ2 のとき、 R^{13} 及び R^{14} はそれぞれ異なってもよく、 Y^3 は、CO 又は NR^{15} CO (式中、 R^{15} も、水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表す。)を表す。〕で表される化合物の少なくとも1 種を含有する組成物を提供する。

本発明は第2に、前記式(1)で表される化合物の少なくとも1種、並びに前記式(2)で表される化合物の少なくとも1種及び/又は前記式(3)で表される化合物の少なくとも1種を含有する記録材料を提供する。

第2の発明においては、前記式(2)で表される化合物及び/又は前記式(3)で表される化合物が、前記式(1)で表される化合物100 重量部に対して、 $5\sim 500$ 重量部配合されてなるのが好ましい。

また、本発明は第3に、基材シートと、該基材シート上に第2の発明の記録材料から形成されてなる記録材料層を有する記録シートを提供する。

本発明の記録材料から形成されてなる記録材料層は、動的発色感度に優れ、かつ画像の保存性、特に耐湿熱性、耐熱性、耐光性、耐可塑剤性及び耐水性に優れている。また、従来の顕色剤同士の混合使用で見られるような、地肌カブリを生じない。本発明において、動的発色感度とは、熱ヘッド(サーマルプリンター)にて通常のパルス幅(0.2~1.8 msec)の範囲で熱エネルギーを瞬時に感熱紙にかけ、発色濃度を測定して得られる感度をいう。

本発明の組成物は、前記式(1)で表される化合物の少なくとも1種、並びに

前記式 (2) で表される化合物の少なくとも1 種及び/又は前記式 (3) で表される化合物の少なくとも1 種を含有する。その含有量は任意であるが、式 (1) で表される化合物 1 0 0 重量部に対して、通常 $5\sim5$ 0 0 重量部、好ましくは 1 $0\sim3$ 0 0 重量部、より好ましくは 2 $0\sim2$ 5 0 重量部の範囲である。

前記式(1)で表される化合物のうちS(0)n¹がSの化合物は、式(4)

$$(R^{3})m^{2}$$

$$Y^{1}$$

$$\begin{pmatrix} R^{1} \\ C \\ R^{2} \end{pmatrix}_{a^{1}}$$

$$(4)$$

〔式中、R¹、R²、R³、Y¹、a¹、m²は前記と同じ意味を表し、Xは塩素原子、臭素原子等のハロゲン原子を表す。〕で表される化合物と、式(5)

$$HS \longrightarrow (OH)m^{1}$$

$$(R^{4})m^{3}$$

$$(5)$$

〔式中、R⁴、m¹、m³は前記と同じ意味を表す。〕で表される化合物とをメタノール等の有機溶媒中、水酸化カリウム等の塩基の存在下で反応させることにより得ることができる。

 $S(O)n^1$ が、SO、 SO_2 の化合物は、上記方法で得られた化合物を、酢酸等の有機溶媒中で、過酸化水素水又はm-クロロ過安息香酸等の酸化剤で酸化することにより得ることができる。

前記式(4)で表される化合物のうちY1がNR5COの化合物は、式(6)

$$OH$$

$$(R^3)m^2$$

$$NHR^5 \qquad (6)$$

4

〔式中、R³、R5、m2は前記と同じ意味を表す。〕で表される化合物と、式(7)

$$\begin{array}{cccc}
O & \begin{pmatrix} R^1 \\ C \\ C \\ R^2 \end{pmatrix}_{a^1} X & (7)
\end{array}$$

〔式中、R¹、R²、X、a¹は前記と同じ意味を表す。〕で表される化合物とをアセトニトリル等の有機溶媒と水の混合溶媒中、炭酸水素ナトリウム等の塩基の存在下で反応させることにより得ることができる。

前記式(4)で表される化合物のうちYがCOの化合物は、式(8)

$$(R^3)m^2$$
 (8)

〔式中、R³、m²は前記と同じ意味を表す。〕で表される化合物と前記式(7)で表される化合物とをジクロロメタン等の有機溶媒中、塩化アルミニウム等のルイス酸存在下で反応させることにより得ることができる。

前記式(2)で表される化合物及び前記式(3)で表される化合物は、前記式(1)で表される化合物と同様にして合成することができる。

式(1)で表される化合物と式(2)及び/又は式(3)で表される化合物の混合方法としては、それぞれの粉体での混合、溶融混合、式(1)で表される化合物の晶析時添加混合、及び原料のヒドロキシアニリンとして、oーヒドロキシアニリン、mーヒドロキシアニリン、pーヒドロキシアニリン等の混合物を用いて反応させて、同時に2種又は3種以上の化合物を合成・含有させる方法等がある。

式(1)中、 R^1 及び R^2 は、それぞれ独立して水素原子;メチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、t-ブチル基等のC1~C6Fルキル基を表す。 a^1 は1~6の整数を表し、 n^1 は0、1又は2を表す。 m^1 は0又は

5

1~3の整数を表す。

 R^3 及び R^4 は、それぞれ独立して、ニトロ基;カルボキシル基;フッ素、塩素、臭素、ヨウ素原子等のハロゲン原子;メチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、t-ブチル基等の $C1\sim C6$ アルキル基;プロペニル、イソプロペニル、プテニル基等の $C2\sim C6$ アルケニル基を表す。

m²及びm³は、それぞれ独立して0、1又は2を表し、Y¹は、CO又はNR⁵COを表す。

 R^5 は、水素原子;メチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、t-ブチル基等の $C1\sim C6$ アルキル基を表す。

これらの中でも、本発明においては、式(1)中、Y¹がNR⁵COである化合物が好ましく、Y¹がNHCOである化合物であるのがより好ましい。

かかる式 (1) で表される化合物としては、例えば、N-(2) ーヒドロキシフェニルチオ)アセチルー2ーヒドロキシアニリン、N-(3) ーヒドロキシフェニルチオ)アセチルー2ーヒドロキシアニリン、N-(4) ーヒドロキシフェニルチオ)アセチルー2ーヒドロキシアニリン等が挙げられる。

本発明の前記記録材料は、さらに前記式(2)で表される化合物及び/又は前記式(3)で表される化合物の少なくとも1種を含有してなる。

式(2)中、R⁶及びR⁷は、それぞれ独立して水素原子;メチル、エチル、nープロピル、イソプロピル、nープチル、tープチル基等のC1~C6アルキル基を表す。 a^2 は1~6の整数を表し、 n^2 は0、1又は2を表す。

m⁴は0又は1~3の整数を表す。

R®及びR®は、それぞれ独立して、ニトロ基;カルボキシル基;フッ素、塩素、臭素、ヨウ素原子等のハロゲン原子;メチル、エチル、nープロピル、イソプロピル、nープチル、tープチル基等のC1~C6アルキル基;プロペニル、イソプロペニル、プテニル基等のC2~C6アルケニル基を表す。

m⁵及びm⁶は、それぞれ独立して 0、1又は 2 を表し、Y²は、C O 又は N R ¹⁰ C O を表す。

 R^{10} は、水素原子;メチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-プチル、t-プチル基等のC1~C6rルキル基を表す。

これらの中でも、本発明においては、式(2)中、Y²がNR¹⁰COである化合物が好ましく、Y²がNHCOである化合物であるのがより好ましい。

かかる式(2)で表される化合物としては、例えば、N-(2'-ヒドロキシフェニルチオ)アセチル-4-ヒドロキシアニリン、N-(3'-ヒドロキシフェニルチオ)アセチル-4-ヒドロキシアニリン、N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ)アセチル-4-ヒドロキシアニリン等が挙げられる。

式(3)中、 R^{11} 及び R^{12} は、それぞれ独立して水素原子;メチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、t-ブチル基等の $C1\sim C6$ アルキル基を表す。 a^3 は $1\sim 6$ の整数を表し、 n^3 は0、1 又は2 を表す。

m⁷は0又は1~3の整数を表す。

R¹³及びR¹⁴は、それぞれ独立して、ニトロ基;カルボキシル基;フッ素、塩素、臭素、ヨウ素原子等のハロゲン原子;メチル、エチル、nープロピル、イソプロピル、nーブチル、tーブチル基等のC1~C6アルキル基;プロペニル、イソプロペニル、プテニル基等のC2~C6アルケニル基を表す。

m⁸及びm⁹は、それぞれ独立して0、1又は2を表し、Y³は、CO又はNR¹⁵COを表す。

 R^{15} は、水素原子;メチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-プチル、t-プチル基等のC1~C6アルキル基を表す。

これらの中でも、本発明においては、式(3)中、Y³がNR¹5COである化合物が好ましく、Y³がNHCOである化合物であるのがより好ましい。

かかる式(3)で表される化合物としては、例えば、N-(2'-E)にロキシフェニルチオ)アセチル-3-Eにロキシアニリン、N-(3'-E)にロキシフェニルチオ)アセチル-3-Eにロキシアニリン、N-(4'-E)にロキシフェニルチオ)アセチル-3-Eにロキシアニリン等が挙げられる。

前記式(1)で表される化合物と式(2)及び/又は式(3)で表される化合物よりなる組成物の好ましい例としては、次の(a)~(c)のものが挙げられる。

(a) N-(4) ーヒドロキシフェニルチオ) アセチルー2ーヒドロキシアニリン及びN-(4) ーヒドロキシフェニルチオ) アセチルー4ーヒドロキシアニリ

ン

(b) N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ) アセチルー2-ヒドロキシアニリン及び<math>N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ) アセチルー3-ヒドロキシアニリン

(c) N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ)アセチル-2-ヒドロキシアニリン、N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ)アセチル-4-ヒドロキシアニリン及びN-(4'-ヒドロキシフェニルチオ)アセチル-3-ヒドロキシアニリン本発明の記録材料は、発色性染料の少なくとも1種及び前記式(1)で表される化合物を含有し、かつ、前記式(2)で表される化合物及び/又は前記式(3)で表される化合物を含有する。すなわち、本発明の記録材料は、前記式(2)で表される化合物及び前記式(3)で表される化合物の両方を含有する記録材料であっても、前記式(2)で表される化合物又は前記式(3)で表される化合物のいずれか一方を含有するものであってもよい。

本発明の記録材料において、式(1)で表される化合物の含有量は、発色性染料100重量部に対して、通常、10~500重量部、好ましくは50~300重量部、より好ましくは50~200重量部である。式(1)で表される化合物の使用量が10重量部未満の場合には、充分な発色飽和濃度が得られない。また、500重量部を超える場合には特に悪影響がでるとは考えられないが、一般的顕色剤使用量が多くなりすぎ、感熱紙のコストの上昇が生じるため好ましくない。

また、式(2)で表される化合物及び式(3)で表される化合物の含有量の合計は、式(1)で表される化合物100重量部に対して、通常5~500重量部、好ましくは10~300重量部、より好ましくは20~250重量部である。式(2)で表される化合物及び式(3)で表される化合物の含有量の合計が5重量部未満の場合には、画像耐湿熱性、画像耐可塑剤性が低下するおそれがある。また、500重量部を超える場合には、画像耐光性の低下のおそれがある。

また、式(1)で表される化合物並びに式(2)で表される化合物及び/又は式(3)で表される化合物の含有量の合計は、発色性染料100重量部に対して、通常、100~1000重量部、好ましくは150~500重量部である。

本発明の組成物及び記録材料中には、同じ化合物でも結晶化度や結晶形が異な

8

ったもの、アモルファス状のもの、溶媒の付加物等が含まれる場合がある。これらの結晶状態の異なった化合物を適宜選択して使用した場合、記録材料の地肌や感度が改善される場合がある。また、途布液中のこれらの化合物の粒径を細かくすると感度が改善される場合がある。特に結晶化度の高いものはアモルファスのものに比べて地肌の白色度、地肌の耐熱性に優れている。

前記式(1)で表される化合物と前記式(2)及び/又は(3)で表される化合物の混合方法としては、粉体同士で混合する方法、混合液の調製・分散時に添加する方法、分散液の状態で添加する方法等がある。また、化合物の製造方法を選択することにより、式(1)で表される化合物と式(2)及び/又は(3)で表される化合物の混合物を得、それをそのまま使用することもできる。

上記分散液中には、更に他の顕色剤、他の画像安定剤、酸化防止剤、減感剤、 粘着防止剤、消泡剤、光安定剤、蛍光増白剤等を含有させることができる。これ らの薬剤は、発色層中に含有せしめてもよいが、多層構造からなる場合には、例 えば保護層など任意の層中に含有せしめてもよい。特に、発色層の上部及び/又 は下部にオーバーコート層やアンダーコート層を設けた場合、これらの層には酸 化防止剤、光安定剤を必要に応じマイクロカプセルに内包する形で含有させるこ とができる。

本発明の記録材料に使用される発色性染料としては、酸性物質である顕色剤と接触することにより発色する発色性染料であれば特に制限はない。その具体例としては、フルオラン系、フタリド系、ラクタム系、トリフェニルメタン系、フェノチアジン系、スピロピラン系等のロイコ染料が挙げられる。

フルオラン系の発色性染料としては、例えば、3-ジエチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン、3-ジプチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン、3-(NーエチルーNーイソプチルアミノ)ー6-メチルー7-アニリノフルオラン、3-(NーメチルーNープロピルアミノ)ー6-メチルー7-アニリノフルオラン、3-(NーエチルーNーイソペンチルアミノ)ー6-メチルー7-アニリノフルオラン、3-ジエチルアミノー7-(oークロロアニリノ)フルオラン、3-ジプチルアミノー7-(oークロロアニリノ)フルオラン、3-(Nーエチルー9-トルイジノ)ー6-メチルー7-アニリノフルオラン、

また、フタリド系の発色性染料としては、 $3-\{4-[4-(4-r=1)]$ ーアニリノ]アニリノ $\}-6-$ メチルー7-クロロフルオラン、3, 3-ビス [2-(4-3)メチルアミノフェニル)-2-(4-3)トキシフェニル) ビニル]-4, 5, 6, 7-テトラクロロフタリド、3, 6, 6, 6, -トリス (ジメチルアミノ)スピロ (フルオレン-9, 3, -フタリド)、3, 3-ビス (4, -ジエチルアミノフェニル)-6-ジエチルアミノフタリド等が挙げられる。

これらの中でも、3-3エチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン、3-(N-エチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン、3-(N-エチルーN-イソブチルアミノ)ー6-メチルー7-アニリノフルオラン、3-(N-メチルーN-プロピルアミノ)ー6-メチルー7-アニリノフルオラン、3-(N-エチルーN-イソペンチルアミノ)ー6-メチルー7-アニリノフルオラン、3-ジエチルアミノー7-(0-クロロアニリノ)フルオラン、3-ジブチルアミノー7-(0-クロロアニリノ)フルオラン、3-(N-エチルー1-アートルイジノ)ー10-メチルー11-アニリノフルオラン、11-ビロリジノー11-メチルアミノ)ー11-メチルー11-アニリノフルオラン、11-ビロリジノー11-メチルー11-アニリノフルオラン、11-ビロリジノー11-メチルー11-アニリノフルオラン、11-ビロリジノー11-アニリノフルオラン、11-ビロリジノー11-アニリノフルオラン、11-ビロリジノー11-アニリノフルオラン、11-ビロリジノー11-アニリノフルオラン、11-ビロリジノー11-アニリノフルオラン、11-ビロリジノー11-アニリノフルオラン、11-ビロリジノー11-アニリノフルオラン、11-ビロリジノー11-アニリノフルオラン、11-ビロリジノー11-アニリノフルオラン、11-ビロリジノー11-ビロリジノー11-ビロリジノー11-ビロリジノー11-ビロリジノー11-ビロリジノー11-ビロリジノー11-ビロリジノー11-ビロリジノー11-ビロリジノー11-ビロリジノー11-ビー

ノフルオラン、3-ジメチルアミノ-7-(m-トリフロロメチルアニリノ)フ ルオラン、3-ジペンチルアミノ-6-メチル-7-アニリノフルオラン、3-(N-エトキシプロピルーN-エチルアミノ)-6-メチルー7-アニリノフル オラン、3-ジブチルアミノ-7-(o-フロロアニリノ)フルオラン、3-ジ エチルアミノベンゾ [a] フルオラン、3-ジメチルアミノ-6-メチル-7-クロロフルオラン、3-ジエチルアミノ-5-メチル-7-ジベンジルアミノフ ルオラン、3-ジエチルアミノ-7-ジベンジルアミノフルオラン、3-ジエチ ルアミノー5 - クロロフルオラン、3 - ジエチルアミノー6 - (N, N' - ジベ ンジルアミノ)フルオラン、3,6-ジメトキシフルオラン、2,4-ジメチル - 6 - (4 - ジメチルアミノフェニル)アミノフルオラン等のフルオラン系の発 色性染料が好ましく、3ージエチルアミノー6ーメチルー7ーアニリノフルオラ ン、3-ジプチルアミノー6-メチル-7-アニリノフルオラン、3-(N-エ チルーNーイソプチルアミノ)ー6ーメチルー7ーアニリノフルオラン、3ー(NーメチルーNープロピルアミノ) -6ーメチルー7ーアニリノフルオラン、3ー (N-エチル-N-イソペンチルアミノ)-6-メチル-7-アニリノフルオラ ン、3-(N -シクロヘキシル-N -メチルアミノ)-6-メチル-7-アニリ ノフルオランがより好ましい。

これらの発色性染料は、単独で使用してその発色する色の記録材料を得ることができることは勿論であるが、それらの2種以上を混合して使用することもできる。例えば、赤色、青色、緑色の3原色の発色性染料又は黒色染料を混合使用して真に黒色に発色する記録材料を製造することができる。

3,5-ジオキサヘプタン、2,2'-ビス(4-ヒドロキシフェニルチオ)ジ エチルエーテル、4, 4'ージヒドロキシー3, 3'ージメチルジフェニルチオ エーテル等の含硫黄ビスフェノール化合物;4-ヒドロキシ安息香酸ベンジル、 4-ヒドロキシ安息香酸エチル、4-ヒドロキシ安息香酸プロピル、4-ヒドロ キシ安息香酸イソプロピル、4ーヒドロキシ安息香酸ブチル、4ーヒドロキシ安 息香酸イソブチル、4-ヒドロキシ安息香酸クロロベンジル、4-ヒドロキシ安 息香酸メチルベンジル、4ーヒドロキシ安息香酸ジフェニルメチル等の4ーヒド ロキシ安息香酸エステル類;安息香酸亜鉛、4-ニトロ安息香酸亜鉛等の安息香 酸金属塩、4-[2-(4-メトキシフェニルオキシ)エチルオキシ]サリチル 酸等のサリチル酸類;サリチル酸亜鉛、ビス[4-(オクチルオキシカルボニル アミノ) -2-ヒドロキシ安息香酸] 亜鉛等のサリチル酸金属塩; 4, 4'-ジ ヒドロキシジフェニルスルホン、2, 4'ージヒドロキシジフェニルスルホン、 4-ヒドロキシー4'-メチルジフェニルスルホン、4-ヒドロキシー4'-イ ソプロポキシジフェニルスルホン、4-ヒドロキシ-4′-ブトキシジフェニル スルホン、4,4'ージヒドロキシー3,3'ージアリルジフェニルスルホン、 キシー3,3',5,5'ーテトラブロモジフェニルスルホン等のヒドロキシスル ホン類;4-ヒドロキシフタル酸ジメチル、4-ヒドロキシフタル酸ジシクロヘ キシル、4ーヒドロキシフタル酸ジフェニル等の4ーヒドロキシフタル酸ジエス テル類;2-ヒドロキシー6-カルボキシナフタレン等のヒドロキシナフトエ酸 のエステル類:トリプロモメチルフェニルスルホン等のトリハロメチルスルホン 類;4,4'-ビス(p-トルエンスルホニルアミノカルボニルアミノ)ジフェ ニルメタン等のスルホニルウレア類;ヒドロキシアセトフェノン、p-フェニル フェノール、4-ヒドロキシフェニル酢酸ベンジル、p-ベンジルフェノール、 ハイドロキノンーモノベンジルエーテル、2, 4-ジヒドロキシ-2'ーメトキ シベンズアニリド、テトラシアノキノジメタン類;又は下記式(9)

$$H0$$
 so_2 so_2 so_2 so_2 so_2 so_3 so_4 so_4 so_5 so_5 so_6 so_6 までの整数)

で表されるジフェニルスルホン架橋型化合物若しくはそれらの混合物等が挙げられる。

また、感圧記録材料用の顕色剤としては、例えば、酸性白土、活性白土、アパタルジャイト、ベントナイト、コロイダルシリカ、珪酸アルミニウム、珪酸マグネシウム、珪酸亜鉛、珪酸錫、焼成カオリン、タルク等の無機酸性物質;シュウ酸、マレイン酸、酒石酸、クエン酸、コハク酸、ステアリン酸等の脂肪族カルボン酸;安息香酸、ローtープチル安息香酸、フタル酸、没食子酸、サリチル酸、3ーイソプロピルサリチル酸、3ーフェニルサリチル酸、3ーシクロヘキシルサリチル酸、3,5ージーtープチルサリチル酸、3ーメチルー5ーベンジルサリチル酸、3,5ージー(2ーメチルベンジル)サリチル酸、2ーヒドロキシー1ーベンジルー3ーナフトエ酸等の芳香族カルボン酸;これら芳香族カルボン酸の亜鉛、マグネシウム、アルミニウム、チタン等の金属塩;ローフェニルフェノールーホルマリン樹脂、ロープチルフェノールーアセチレン樹脂等のフェノール樹脂系顕色剤と上記芳香族カルボン酸の金属塩との混合物等が挙げられる。

他の画像保存安定剤としては、例えば、 $4-ベンジルオキシ-4'-(2-メチルグリシジルオキシ)-ジフェニルスルホン、4,4'-ジグリシジルオキシジフェニルスルホン等のエポキシ基含有ジフェニルスルホン類;1,4-ジグリシジルオキシベンゼン、<math>4-[\alpha-(ヒドロキシメチル)ベンジルオキシ]-4'-ヒドロキシジフェニルスルホン、<math>2-プロパノール誘導体、サリチル酸誘導体、オキシナフトエ酸誘導体の金属塩(特に亜鉛塩)、2,2-メチレンビス(4,6-t-プチルフェニル)フォスフェイトの金属塩、その他水不溶性の亜鉛化合物等が挙げられる。$

増感剤としては、例えば、ステアリン酸アミド等の高級脂肪酸アミド;ベンズ アミド:ステアリン酸アニリド、アセト酢酸アニリド、チオアセトアニリド等の アニリド類;シュウ酸ジベンジル、シュウ酸ジ(4-メチルベンジル)、シュウ酸 ジ (4 - ク ロ ロ ベ ン ジ ル)、フ タ ル 酸 ジ メ チ ル 、テ レ フ タ ル 酸 ジ メ チ ル 、テ レ フ タ ル酸ジベンジル、イソフタル酸ジベンジル、ビス(t-ブチルフェノール)類: ジフェニルスルホン及びその誘導体;4,4'ージメトキシジフェニルスルホン、 4, 4'-ジエトキシジフェニルスルホン、4, 4'-ジプロポキシジフェニル スルホン、4, 4' ージイソプロポキシジフェニルスルホン、4, 4' ージプト キシジフェニルスルホン、4,4'ージイソプトキシジフェニルスルホン、4, 4'ージペンチルオキシジフェニルスルホン、4,4'ージヘキシルオキシジフ ェニルスルホン等の 4,4'-ジヒドロキシジフェニルスルホンのジエーテル類; 2, 4'ージメトキシジフェニルスルホン、2, 4'ージエトキシジフェニルス ルホン、2, 4'ージプロポキシジフェニルスルホン、2, 4'ージイソプロポ キシジフェニルスルホン、2,4'-ジプトキシジフェニルスルホン、2,4' ージイソブトキシジフェニルスルホン、2,4'ージペンチルオキシジフェニル スルホン、2, 4'ージヘキシルオキシジフェニルスルホン等の2, 4'ージヒ ドロキシジフェニルスルホンのジエーテル類;1,2-ビス(フェノキシ)エタ ン、1,2-ビス(4-メチルフェノキシ)エタン、1,2-ビス(3-メチル フェノキシ)エタン、2-ナフトールベンジルエーテル、ジフェニルアミン、カ ルバゾール、2, 3 – ジーm-トリルプタン、4 – ベンジルビフェニル、4, 4' ージメチルビフェニル、m-ターフェニル、ジーβーナフチルフェニレンジアミ ン、1-ヒドロキシーナフトエ酸フェニル、2-ナフチルベンジルエーテル、4 ーメチルフェニルービフェニルエーテル、2,2-ビス(3,4-ジメチルフェ ニル) エタン、2,3,5,6-テトラメチルー4'ーメチルジフェニルメタン、 炭酸ジフェニル等が挙げられる。これらの中でも、好ましくは、1,2ービス(フ ェノキシ) エタン、1, 2ービス(3ーメチルフェノキシ) エタン、2ーナフチ ルベンジルエーテル等のエーテル類;m-ターフェニル、4-ベンジルビフェニ ル、シュウ酸ジ(4-メチルベンジル)等の芳香族炭化水素類;ジフェニルスル ホン、ジフェニルスルホンの誘導体;4,4'-ジヒドロキシジフェニルスルホ

ンのジエーテル類及び2, 4' - ジヒドロキシジフェニルスルホンのジエーテル類である。

填料としては、例えば、シリカ、クレー、カオリン、焼成カオリン、タルク、サテンホワイト、水酸化アルミニウム、炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、酸化亜鉛、酸化チタン、硫酸バリウム、珪酸マグネシウム、珪酸アルミニウム、プラスチックピグメント等が挙げられる。これらの中でも、好ましくは、アルカリ土類金属の塩、より好ましくは炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム等の炭酸塩である。

分散剤としては、例えば、スルホコハク酸ジオクチルナトリウム等のスルホコハク酸エステル類、ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム、ラウリルアルコール硫酸エステルのナトリウム塩、脂肪酸塩等が挙げられる。

減感剤としては、例えば、脂肪族高級アルコール、ポリエチレングリコール、 グアニジン誘導体等が挙げられる。

粘着防止剤としては、例えば、ステアリン酸、ステアリン酸亜鉛、ステアリン酸カルシウム、カルナウバワックス、パラフィンワックス、エステルワックス等が挙げられる。

光安定剤としては、例えば、フェニルサリシレート、p-t-ブチルフェニルサリシレート、p-オクチルフェニルサリシレート等のサリチル酸系紫外線吸収剤; 2, 4-ジヒドロキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシー4-メトキシベンゾフェノン、2-ヒドロ

キシー4ーオクチルオキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシー4-ドデシルオキ シベンゾフェノン、2, 2'ージヒドロキシー4ーメトキシベンゾフェノン、2, 4 - メトキシ-5 - スルホベンゾフェノン、ビス(2 - メトキシ-4 - ヒドロキ シー5-ベンゾイルフェニル)メタン等のベンゾフェノン系紫外線吸収剤:2-(2) ーヒドロキシー5'ーメチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2ー(2) ーヒドロキシー5'-tープチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシー3',5'ージーtーブチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2ー(2' ーヒドロキシー3'ーtープチルー5'ーメチルフェニル)ー5ークロロベンゾ トリアゾール、2-(2'-ヒドロキシ-3', 5'-ジーt-ブチルフェニル)ーアミルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-[2'-ヒドロキシ-3'-(3 '', 4'', 5'', 6''ーテトラヒドロフタルイミドメチル) - 5' -メチルフェ ニル] ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシ-5'-t-オクチルフェ ニル) ベンゾトリアゾール、2 - [2'-ヒドロキシー3', 5'-ビス (α , α -ジメチルベンジル)フェニル]-2H-ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒ ドロキシー3'ードデシルー5'ーメチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2ー (2.-ヒドロキシ-3.-ウンデシル-5.-メチルフェニル)ベンゾトリア ベンゾトリアゾール、2-(2)-ヒドロキシ-3)ーテトラデシル-5)ーメ チルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシー3'-ペンタデ シルー5'ーメチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-(2'-ヒドロキシー 3'-ヘキサデシル-5'-メチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-[2' ーヒドロキシー4′ー(2′′ーエチルヘキシル)オキシフェニル]ベンゾトリア ゾール、2-[2'-ヒドロキシ-4'-(2''-エチルヘプチル)オキシフェ ニル] ベンゾトリアゾール、2-「2'-ヒドロキシー4'- (2''ーエチルオ クチル)オキシフェニル]ベンゾトリアゾール、2-[2'ーヒドロキシー4' - (2''-プロピルオクチル)オキシフェニル]ベンゾトリアゾール、2-[2' ーヒドロキシー4'ー(2''ープロピルヘプチル)オキシフェニル]ベンゾトリ

アゾール、2-[2'-ヒドロキシ-4'-(2''-プロピルヘキシル) オキシフェニル] ベンゾトリアゾール、2-[2'-ヒドロキシー4'-(1''-エチルヘキシル) オキシフェニル] ベンゾトリアゾール、2-[2'-ヒドロキシー -ヒドロキシー4'-(1'-エチルオクチル) オキシフェニル<math>) ベンゾトリア ゾール、2-[2'-ヒドロキシー4'-(1''-プロピルオクチル) オキシフェニル] ベンゾトリアゾール、2-[2'-ヒドロキシ-4'-(1''-プロピルヘプチル) オキシフェニル] ベンゾトリアゾール、2- [2'-ヒドロキシー H-ベンゾトリアゾール-2-イル)]フェノール、ポリエチレングリコールとメ チルー3-[3-t-ブチル-5-(2H-ベンゾトリアゾール-2-イル)-4-ヒドロキシフェニル]プロピオネートとの縮合物等のベンゾトリアゾール系 紫外線吸収剤;2′ーエチルヘキシルー2ーシアノー3,3ージフェニルアクリ レート、エチルー2-シアノー3, 3-ジフェニルアクリレート等のシアノアク リレート系紫外線吸収剤;ビス(2,2,6,6-テトラメチル-4-ピペリジ ル) セバケート、コハク酸ービス (2, 2, 6, 6ーテトラメチルー4ーピペリ 6, 6-ペンタメチルー4-ピペリジル) エステル等のヒンダードアミン系紫外 線吸収剤;1,8-ジヒドロキシ-2-アセチル-3-メチル-6-メトキシナ フタレン等を挙げられる。

トリアジニルー6-アミノ]スチルベンー2,2'ージスルホン酸=二ナトリウ アミノー1, 3, 5ートリアジニルー6ーアミノ] スチルベンー2, 2' ージス ルホン酸=二ナトリウム塩、4ー[2-p-スルホアニリノー4ービス(ヒドロ キシエチル) アミノー1, 3, 5-トリアジニルー6-アミノ]-4'-[2m-スルホアニリノー4-ビス (ヒドロキシエチル) アミノー<math>1, 3, 5-トリアジニルー6-アミノ]スチルベンー2,2'-ジスルホン酸=四ナトリウム塩、 4, 4' - ビス [2-p-スルホアニリノー4-ビス (ヒドロキシエチル) アミ (1-1, 3, 5-1)アジニルー(6-7) (1) スチルベンー(2, 2, -1) (2) ルホ ン酸=四ナトリウム塩、4,4′ービス〔2-(2,5-ジスルホアニリノ)-4-フェノキシアミノー1, 3, 5-トリアジニルー<math>6-アミノ] スチルベンー 2, 2'ージスルホン酸=六ナトリウム塩、4, 4'ービス [2-(2, 5ージ スルホアニリノ)-4-(p-メトキシカルボニルフェノキシ)アミノー1,3, 5-トリアジニルー6-アミノ]スチルベンー2,2'ージスルホン酸=六ナト リウム塩、4, 4'ービス [2ー(pースルホフェノキシ)-4ービス(ヒドロ キシエチル)アミノー1,3,5ートリアジニルー6ーアミノ]スチルベンー2, 2'ージスルホン酸=四ナトリウム塩、4, 4'ービス [2-(2, 5-ジスル ホアニリノ) -4-ホルマリニルアミノ-1, 3, 5-トリアジニル-6-アミ ノ]スチルベンー2,2'ージスルホン酸=六ナトリウム塩、4,4'ービス[2 - (2, 5-ジスルホアニリノ) - 4-ビス(ヒドロキシエチル)アミノー1, 3, 5 -トリアジニル-6 -アミノ] スチルベン-2, 2' -ジスルホン酸=六 ナトリウム塩等が挙げられる。

上述した顕色剤、画像安定剤、増感剤、填料、分散剤、酸化防止剤、減感剤、 粘着防止剤、消泡剤、光安定剤、蛍光増白剤等は、それぞれ1種単独あるいは2 種以上を混合して使用することができる。それぞれの使用量は、発色性染料1重 量部に対して、通常0.1~15重量部、好ましくは1~10重量部の範囲である。

本発明の記録シートは、基材シート上に、本発明の記録材料を用いて形成されてなる記録材料層を有する。基材シートとしては、紙基材シート、合成樹脂フィ

ルム又は合成樹脂シート等が挙げられる。紙基材シートとしては、例えば、薄葉紙、クラフト紙、チタン紙、リンター紙、板紙、上質紙、コート紙、アート紙、 硫酸紙、グラシン紙、パーチメント紙、パラフィン紙、再生紙等が挙げられる。 合成樹脂フィルム又は合成樹脂シートとしては、例えば、ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリ塩化ビニル、ポリ塩化ビニリデン、エチレン一酢酸ビニル共重合体、エチレンービニルアルコール共重合体、ポリエチレンテレフタレート、ポリブチレンテレフタレート、ポリエチレンナフタレート、ポリメタクリル酸メチル、ポリアクリル酸メチル、ポリメタクリル酸エチル、ポリスチレン、三酢酸セルロース、セロハン、ポリカーボネート等のフィルム又はシートが挙げられる。これらの中でも、紙基材シートの使用が好ましい。基材シートの厚みは特に制限はないが、通常 $1\sim500\mu$ m程度である。

記録材料層は、例えば、記録材料の溶液又は分散液を基材シート上に公知の塗工法により塗工することにより形成することができる。塗工量は、記録材料の溶液又は分散液の濃度にもよるが、通常乾燥後で $0.1\sim100$ g/m²、好ましくは $1\sim20$ g/m²の範囲である。

本発明の記録材料の溶液又は分散液を基材シート上に塗布する方法としては、例えば、ロールコート法、カーテンフローコート法、マイヤバーコート法、リバースコート法、グラビアコート法、グラビアリバースコート法、エアーナイフコート法、キスコート法、ブレードコート法、スムーズコート法、ロールナイフコート法等が挙げられる。

さらに、記録材料層は基材シート上に直接形成されてもよいし、例えばアンカーコート層等の他の層を介在させて形成することもできるし、記録材料層上にさらに保護層を形成することもできる。かかるアンカーコート層及び保護層は、公知の合成樹脂の1種又は2種以上を含む溶液又は分散液から形成でき、前述の他の顕色剤、他の画像安定剤、増感剤、填料、分散剤、酸化防止剤、減感剤、粘着防止剤、消泡剤、光安定剤、蛍光増白剤等を必要に応じて含有させることができる。

これらの中でも、本発明の記録シートは、感熱記録紙や感圧復写紙であるのが好ましい。感熱記録紙は、例えば、発色性染料の微粒子及び記録材料の微粒子を

それぞれポリビニルアルコールやセルロース等の水溶性結合剤の水溶液中に分散 させて分散液を調製し、得られた分散液を基材シート上に塗布し、乾燥すること により製造することができる。

また、感圧複写紙は、例えば、公知の方法によりマイクロカプセル化した発色 性染料を適当な分散剤によって分散させ発色性染料分散液を調製し、該分散液を 第1の紙基材シート上に塗布して発色性染料シートを作製し、一方、顕色剤の分 散液を第2の紙基材シートに塗布して顕色剤シートを作製し、得られた両シート を組合せて感圧複写紙を製造することができる。その際、本発明の記録材料を発 色性染料分散液若しくは顕色剤の分散液のいずれか又は両方の分散液中に分散さ せる。

感圧複写紙は、発色性染料の有機溶媒溶液を内包するマイクロカプセルが下面に塗布担持されてなる上用紙と、顕色剤(酸性物質)が上面に塗布担持されてなる下用紙とからなるユニットからなっていてもよく、あるいは、発色性染料の有機溶媒溶液を内包するマイクロカプセルと顕色剤とが同一の紙面に塗布されてなるいわゆるセルフコンテントペーパーであってもよい。顕色剤としては、前記感圧記録材料用の顕色剤として用いることができるものとして列記したものと同様なものが挙げられる。

発明を実施するための最良の形態:

以下、本発明を実施例により更に詳細に説明するが、本発明は下記の実施例に限定されるものではない。なお、特に断りがない限り「部」は、「重量部」を意味する。画像濃度(マクベス値)及び地肌濃度(マクベス値)は、マクベス反射濃度計(商品名:RD-514、使用フィルター:#106、マクベス社製)で測定した。

合成例 1 《N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ) アセチルー 2 - ヒドロキシアニリンの合成》

攪拌機、温度計を備えた2Lの4口フラスコに2ーアミノフェノール109. 1g(1mo1)、炭酸水素ナトリウム84.1g(1mo1)、アセトニトリル

900mL、水100mLを常温で添加した。内温を10℃まで冷却しクロロアセチルクロライド112.9g(1mol)を3時間かけて滴下し、常温で3時間攪拌した。反応終了後、メタノール10mLを添加し、その後減圧下でアセトニトリルを留去して、トルエンで再結晶して、水で塩を洗浄して2ークロロアセチル-2ーヒドロキシアニリンを得た。

合成例2《N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ)アセチル-4-ヒドロキシアニリンの合成》

実施例1で2-アミノフェノールの代わりに4-アミノフェノールを用いた以外は、実施例1に記載の方法と同様にして合成した。融点は、 $163 \sim 164$ $^{\circ}$ であった。

合成例3《N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ)アセチル-3-ヒドロキシアニリンの合成》

実施例1で2-アミノフェノールの代わりに3-アミノフェノールを用いた以外は、実施例1に記載の方法と同様にして合成した。融点は、171~173℃であった。

本発明の組成物の混合方法としては、合成例 1 ~ 3 で得られた化合物を混合する他に、以下の合成例で示すとおり原料のヒドロキシアニリンの混合物を用いて 反応させる方法等がある。

合成例 4 《N-(4) ーヒドロキシフェニルチオ)アセチルー 2- ヒドロキシアニリンとN-(4) ーヒドロキシフェニルチオ)アセチルー 4- ヒドロキシアニリンの 1:1 混合物の合成》

攪拌機、温度計を備えた2Lの4ロフラスコに2ーアミノフェノール54.6g(0.5mol)、4ーアミノフェノール54.6g(0.5mol)、炭酸水素ナトリウム84.1g(1mol)、アセトニトリル900mL、水100mLを常温で添加した。内温を10℃まで冷却しクロロアセチルクロライド112.9g(1mol)を3時間かけて滴下し、常温で3時間攪拌した。反応終了後、メタノール10mLを添加し、その後減圧下でアセトニトリルを留去して、トルエンで再結晶して、水で塩を洗浄して2ークロロアセチルー2ーヒドロキシアニリンと2ークロロアセチルー4ーヒドロキシアニリンの混合物を得た。

攪拌機、温度計を備えた 3 Lの 4 ロフラスコに 4 - メルカプトフェノール 1 2 6. 2 g(1 mo 1)、水酸化カリウム 6 6 g(1 mo 1)、メタノール 1 Lを常温で添加した。水酸化カリウムが溶解したのを確認後、内温を 1 0 $\mathbb C$ まで冷却し上記反応で得られた 2 - クロロアセチル - 2 - ヒドロキシアニリンと 2 - クロロアセチル - 4 - ヒドロキシアニリンの混合物を添加し、常温で 3 時間攪拌した。反応終了後、水 2 Lを添加し、析出した結晶を 3 過して 3 に 4 - ヒドロキシフェニルチオ)アセチル - 4 - ヒドロキシアニリンと 1 の混合物(約 1 0 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・ 1 ・

実施例1 (感熱記録紙の調製)

まず、下記成分を含む分散液(A~D液)を調製した。ただし、各成分は、それぞれサンドグラインダーで十分に摩砕したものを用いた。

· 染料分散液(A液)

3-ジーn-プチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン16部をポリビニルアルコール10%水溶液84部に分散させたもの

· 顕色剤分散液(B液)

N-(4'-1)

8部、N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ)アセチル-4-ヒドロキシアニリン8部をポリビニルアルコール10%水溶液84部に分散させたもの

· 增感剤分散液(C液)

シュウ酸ジ(4-メチルベンジル)16部をポリビニルアルコール10%水 溶液84部に分散させたもの

• 填料分散液(D液)

炭酸カルシウム 2 7. 8 部をポリビニルアルコール 1 0 % 水溶液 2 6. 2 部及び水 7 1 部に分散させたもの

これらの分散液を、A液1部、B液2部、C液1部、D液4部の割合で混合し、 感熱記録紙用記録材料の塗布液を調製した。

次いで、記録材料の塗布液をワイヤーロッド(商品名:ワイヤーバー、No. 12、ウェブスター社製)を使用して白色紙上に塗布(塗布量=乾燥重量で約5. 5 g / m 2)し、乾燥した後、カレンダー掛け処理して、感熱記録紙を作製した。 得られた感熱記録紙を目視観察した結果、地肌カブリは見られなかった。

実施例2

顕色剤分散液(B液)の代わりに、以下に示す(E液)を用いた以外は、実施例1に記載の方法と同様にして記録材料を調製し、感熱記録紙を作製した。

顕色剤分散液(E液)

N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ) アセチルー2-ヒドロキシアニリン8部、N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ) アセチルー3-ヒドロキシアニリン8部をポリビニルアルコール10%水溶液84部に分散させたもの

得られた感熱記録紙を目視観察した結果、地肌カブリは見られなかった。

実施例3

顕色剤分散液(B液)の代わりに、以下に示す(F液)を用いた以外は、実施例1に記載の方法と同様にして記録材料を調製し、感熱記録紙を作製した。

顕色剤分散液(F液)

N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ)アセチル-2-ヒドロキシアニリン

5.3部、N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ)アセチルー3-ヒドロキシアニリン5.3部、N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ)アセチルー4-ヒドロキシアニリン5.3部をポリビニルアルコール10%水溶液84部に分散させたもの

得られた感熱記録紙を目視観察した結果、地肌カブリは見られなかった。

比較例1

顕色剤分散液(B液)の代わりに、以下に示す(K液)を用いた以外は、実施例1に記載の方法と同様にして記録材料を調製し、感熱記録紙を作製した。

· 顕色剤分散液(K液)

2, 4'-ジヒドロキシジフェニルスルホン16部をポリビニルアルコール 10%水溶液84部に分散させたもの

比較例2

顕色剤分散液(B液)の代わりに、以下に示す(L液)を用いた以外は、実施例1に記載の方法と同様にして記録材料を調製し、感熱記録紙を作製した。

· 顕色剤分散液(L液)

N-(4'-ヒドロキシフェニルチオ)アセチル-2-ヒドロキシアニリン 16部をポリビニルアルコール10%水溶液84部に分散させたもの

試験例1 (動的発色感度の測定)

実施例1~3及び比較例1、2で作製した感熱記録紙の一部を切り取り、これをそれぞれ試験紙とした。各試験紙について、感熱紙発色装置(商品名: TH-PMD型、大倉電気(株)製)を使用し、1ドットあたり0.38、0.50m Jの各条件で熱を加え、市松模様に飽和発色させ、その画像濃度(マクベス値)を測定した。測定結果を第1表に示す。第1表から明らかなように、実施例1~3の感熱記録紙は、比較例1及び2の感熱記録紙と同程度の高い動的発色感度を有することがわかった。

試験例2 (画像耐湿熱性試験)

実施例1~3及び比較例1、2で作製した感熱記録紙の一部を切り取り、試験例1と同様にして飽和発色させた。飽和発色させた各試験紙を恒温恒湿槽 (GL-42型、二葉科学 (株)製)中、50℃、湿度80%で24時間保持した。

飽和発色直後及び恒温恒湿槽で24時間保持した後の画像濃度(マクベス値) を測定した。測定結果を第1表に示す。第1表から明らかなように、実施例1~ 3の感熱記録紙は、比較例1及び2の感熱記録紙に比べて優れた耐湿熱性を有す ることがわかった。

試験例3 (画像耐熱性試験)

実施例1~3及び比較例1、2で作製した感熱記録紙の一部を切り取り、試験例1と同様にして飽和発色させた。飽和発色させた各試験紙を定温恒温器 (DK-400型、ヤマト科学 (株)製)中、90℃で24時間保持した。

飽和発色直後及び定温恒温器で24時間保持した後の画像濃度(マクベス値) を測定した。測定結果を第1表に示す。第1表から明らかなように、実施例1~ 3の感熱記録紙は、比較例1及び2の感熱記録紙に比べて優れた耐熱性を有する ことがわかった。

試験例4 (画像耐光性試験)

実施例1~3及び比較例1、2で作製した感熱記録紙の一部を切り取り、試験例1と同様にして飽和発色させた。次いで、各試験紙に、耐光性試験機(商品名:紫外線ロングライフフェードメーター FAL-5型、スガ試験機(株)製)を使用して、波長380nmの紫外線の照射24時間後又は72時間後の各試験紙の画像濃度(マクベス値)を測定した。測定結果及び残存率(=画像濃度(試験後)/画像濃度(試験前)×100)を第1表にまとめて示す。第1表から明らかなように、実施例1~3の感熱記録紙は、比較例1及び2の感熱記録紙と同程度の優れた耐光性を有することがわかった。

試験例5 (画像耐可塑剤性試験 I)

実施例 $1 \sim 3$ 及び比較例 1 、 2 で作製した感熱記録紙の一部を切り取り、試験例 1 と同様にして飽和発色させた。次いで、各試験紙の発色面に塩化ビニルラップフィルム(可塑剤が含まれているもの)を密着させ、その状態のまま、 25 で 8 時間保持した。

飽和発色直後及び25℃で8時間保持した後の画像濃度(マクベス値)を測定した。測定結果を第1表に示す。第1表から明らかなように、実施例1~3の感熱記録紙は、比較例1及び2の感熱記録紙に比べて優れた耐可塑剤性を示すことがわかった。

試験例6 (画像耐水性試験 I)

実施例1~3及び比較例1、2で作製した感熱記録紙の一部を切り取り、試験例1と同様にして飽和発色させた。次いで、各試験紙を、25℃で7日間純水中に浸漬させ、飽和発色直後及び7日間純水中に浸漬した後の画像濃度(マクベス値)を測定した。測定結果を第1表に示す。第1表から明らかなように、実施例1~3の感熱記録紙は、比較例1及び2の感熱記録紙に比べて優れた耐水性を示すことがわかった。

試験例1~6の結果から本発明の感熱記録紙は、発色感度並びに画像の耐湿熱性、耐熱性、耐光性、耐可塑剤性及び耐水性に優れる。

第1表

							画像試験	滕					
	動的発色感度一耐	色感度	耐湿熱	显熟性試験	而熱	耐熱性試験		耐光性試験	験	極旦興	耐可塑剤性試験]	一個水	耐水性試験I
	0.38mJ 0.5mJ 試験	0.5mJ	試験前	試驗後	試驗前	試験後	試驗前	24時間後	試驗前24時間後72時間後	試驗前	試験後	試驗前	試験後
	/dot	/dot		〈残存率〉		〈残存率〉		(残存率)	〈残存率〉		〈残存率〉		\sim
実施例1 0.45 0.96	0.45	0.96	1.14	1.24	1.14	1.27	1.14	1.00	0.84	1.12	0.66	1.12	0.93
				$\langle 109 \rangle$		(111)		⟨88⟩	$\langle 74 \rangle$		(28)		(83)
実施例2 0.51	0.51	1.06	1.19	1. 23	1.19	1.26	1.19	1.04	0.84	1.14	0.50	1.14	0.97
				$\langle 104 \rangle$		<106>		⟨87⟩	⟨11⟩		(44)		(82)
実施例3 0.45 0.94	0.45	0.94	1.09	1.24	1.09	1.24	1.09	0. 90	0.72	1.10	0.63	1.10	0. 90
				$\langle 114 \rangle$		(114)		(83)	$\langle 99 \rangle$		\28\		(82)
比較例1 0.78 1.23	0.78	1.23	1.27	1.17	1.27	1.05	1.27	1.00	0.82	1. 23	0.50	1.23	0.96
				$\langle 35 \rangle$		(83)		⟨420⟩	(64)		$\langle 41 \rangle$		⟨32⟩
比較例2 0.48	0.48	1.07	1.23	0.51	1.23	0.36	1. 23	1.11	0.99	1. 22	0.15	1. 22	0.79
				(42)		(30)		(61)	⟨80⟩		$\langle 13 \rangle$		⟨65⟩

次に、参考例として、本発明の実施例1の感熱記録紙に対して、増感剤又は染料を代えた感熱記録紙に対する試験を行った。

実施例4

増感剤分散液(C液)の代わりに、以下に示す(G液)を用いた以外は、実施例1に記載の方法と同様にして記録材料を調製し、感熱記録紙を作製した。

- · 增感剂分散液 (G液)
- 1, 2-ビス (フェノキシ) エタン16部をポリビニルアルコール10%水溶液84部に分散させたもの

得られた感熱記録紙を目視観察した結果、地肌カプリは見られなかった。

実施例5

増感剤分散液(C液)の代わりに、以下に示す(H液)を用いた以外は、実施例1に記載の方法と同様にして記録材料を調製し、感熱記録紙を作製した。

• 增感剤分散液(H液)

ジフェニルスルホン16部をポリビニルアルコール10%水溶液84部に分散させたもの

得られた感熱記録紙を目視観察した結果、地肌カブリは見られなかった。

実施例6

染料分散液(A液)の代わりに、以下に示す(I液)を用いた以外は、実施例 1に記載の方法と同様にして記録材料を調製し、感熱記録紙を作製した。

- · 染料分散液(I液)
- 3-(N-シクロヘキシル-N-メチルアミノ)-6-メチル-7-アニリノフルオラン16部をポリビニルアルコール10%水溶液84部に分散させたもの

得られた感熱記録紙を目視観察した結果、地肌カブリは見られなかった。

実施例7

染料分散液(A液)の代わりに、以下に示す(J液)を用いた以外は、実施例 1に記載の方法と同様にして記録材料を調製し、感熱記録紙を作製した。

• 染料分散液(J液)

3-(N-メチル-N-プロピルアミノ)-6-メチル-7-アニリノフルオラン16部をポリビニルアルコール10%水溶液84部に分散させたもの得られた感熱記録紙を目視観察した結果、地肌カブリは見られなかった。

試験例7 (地肌耐熱性試験)

実施例1、4及び5で作製した感熱記録紙の一部を切り取り、各試験紙を恒温槽(タイプDK-400、YAMATO製)中、90℃及び100℃で24時間保持した。

恒温槽で24時間保持した後の地肌濃度(マクベス値)を測定した。測定結果を第2表に示す。第2表から明らかなように、増感剤を選択することで、90 $\mathbb C$ での地肌耐熱性は同程度であるものの、100 $\mathbb C$ での地肌耐熱性が更に改善されることがわかった。

	地肌耐熱	热性試験後
	マクベス値(90℃)	マクベス値(100℃)
実施例1	0.11	0. 26
実施例4	0.10	0.15
実施例5	0.11	0.17

第2表(地肌耐熱性試験測定結果)

試験例8 (画像耐可塑剤性試験 II)

実施例1、6及び7で作製した感熱記録紙の一部を切り取り、試験例1と同様にして飽和発色させた。次いで、各試験紙の発色面に塩化ビニルラップフィルム(可塑剤が含まれているもの)を密着させ、その状態のまま、25℃で16時間保持した。

飽和発色直後及び25℃で8時間保持した後の画像濃度(マクベス値)を測定 した。測定結果を第3表に示す。第3表から明らかなように、染料を選択するこ

とで、更に耐可塑剤性が改善されることがわかった。

試験例9 (画像耐水性試験 II)

実施例1、6及び7で作製した感熱記録紙の一部を切り取り、試験例1と同様にして飽和発色させた。次いで、各試験紙を、25℃で7日間純水中に浸漬させ、飽和発色直後及び7日間純水中に浸漬した後の画像濃度(マクベス値)を測定した。測定結果を第3表に示す。第3表から明らかなように、染料を選択することで、更に耐水性が改善されることがわかった。

試験前 画像耐水性試験後 画像耐可塑剤性試験後 マクベス値 マクベス値 残存率(%) マクベス値 残存率(%) 実施例1 1.17 0.39 0.85 33 73 参考例3 1.18 0.65 55 1.09 92 参考例4 1.20 0.74 62 0.9478

第 3 表(画像耐可塑剤性試験 II、画像耐水性試験 II 測定結果)

産業上の利用可能性:

以上説明したように、本発明によれば、地肌カブリがなく、発色感度並びに画像の保存性に優れ、特に耐湿熱性、耐熱性、耐光性、耐可塑剤性及び耐水性に優れた記録材料並びに記録シートが提供される。更に、記録材料及び記録シートの使用用途につき、必要に応じて増感剤を選択することで、地肌の耐熱性が、染料を選択することで、画像の耐可塑剤性及び耐水性が改善された記録材料並びに記録シートが提供される。

請求の範囲

1. 式(1)

OH
$$Y^{1} - \begin{pmatrix} R^{1} \\ C \\ R^{2} \end{pmatrix}_{a^{1}} S(O)n^{1} - \begin{pmatrix} (OH)m^{1} \\ (R^{4})m^{3} \end{pmatrix} (1)$$

〔式中、 R^1 及び R^2 は、それぞれ独立して水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表し、 a^1 は $1\sim 6$ の整数を表し、 n^1 は 0 、 1 又は 2 の整数を表し、 m^1 は 0 又は $1\sim 3$ の整数を表す。

 R^3 及び R^4 は、それぞれ独立してニトロ基、カルボキシル基、ハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基又は $C2\sim C6$ アルケニル基を表し、 m^2 及び m^3 は、それぞれ独立して0、1 又は2 の整数を表し、 m^2 及び m^3 がそれぞれ2 のとき、 R^3 及び R^4 はそれぞれ異なってもよく、 Y^1 は、CO 又は NR^5 CO (式中、 R^5 は、水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表す。)を表す。)で表される化合物の少なくとも1 種、並びに式(2)

HO
$$Y^2 - \begin{pmatrix} R^6 \\ I \\ C \\ R^7 \end{pmatrix}_{a^2} S(O)n^2 - \begin{pmatrix} (OH)m^4 \\ (R^9)m^6 \end{pmatrix}$$
 (2)

〔式中、 R^6 及び R^7 は、それぞれ独立して水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表し、 a^2 は $1\sim 6$ の整数を表し、 n^2 は0、1又は2の整数を表し、 m^4 は0又は $1\sim 3$ の整数を表す。

 R^8 及び R^9 は、それぞれ独立してニトロ基、カルボキシル基、ハロゲン原子、 $C^1 \sim C^6$ アルキル基又は $C^2 \sim C^6$ アルケニル基を表し、 m^5 及び m^6 は、それぞれ独立して0、1又は2の整数を表し、 m^5 及び m^6 がそれぞれ2のとき、 R^8 及び R^9 はそれぞれ異なってもよく、 Y^2 は、 C^2 0又は N^2 10CO(式中、 R^{10} 0

は、水素原子又はC1~C6アルキル基を表す。)を表す。〕で表される化合物の 少なくとも1種及び/又は式(3)

HO
$$(R^{13})m^{8}$$

$$Y^{3} - \begin{pmatrix} R^{11} \\ C \\ R^{12} \\ a^{3} \end{pmatrix} S(O)n^{3} - \begin{pmatrix} (OH)m^{7} \\ (R^{14})m^{9} \end{pmatrix}$$
(3)

「式中、 R^{11} 及び R^{12} は、それぞれ独立して水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表し、 a^3 は $1\sim 6$ の整数を表し、 n^3 は0、1 又は2 の整数を表し、 m^7 は0 又は $1\sim 3$ の整数を表す。

 R^{13} 及び R^{14} は、それぞれ独立してニトロ基、カルボキシル基、ハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基又は $C2\sim C6$ アルケニル基を表し、 m^8 及び m^9 は、それぞれ独立して0、1 又は2 の整数を表し、 m^8 及び m^9 がそれぞれ2 のとき、 R^{13} 及び R^{14} はそれぞれ異なってもよく、 Y^3 は、CO 又は NR^{15} CO (式中、 R^{15} は、水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表す。)を表す。〕で表される化合物の少なくとも1 種を含有する組成物。

2. 式(1)

$$(R^{3})m^{2} \longrightarrow Y^{1} \longrightarrow \begin{pmatrix} R^{1} \\ C \\ R^{2} \end{pmatrix}_{a^{1}} S(O)n^{1} \longrightarrow (R^{4})m^{3}$$
 (1)

〔式中、 R^1 及び R^2 は、それぞれ独立して水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表し、 a^1 は $1\sim 6$ の整数を表し、 n^1 は 0 、 1 又は 2 の整数を表し、 m^1 は 0 又は $1\sim 3$ の整数を表す。

 R^3 及び R^4 は、それぞれ独立してニトロ基、カルボキシル基、ハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基又は $C2\sim C6$ アルケニル基を表し、 m^2 及び m^3 は、それ

ぞれ独立して0、1又は2の整数を表し、 m^2 及び m^3 がそれぞれ2のとき、 R^3 及び R^4 はそれぞれ異なってもよく、 Y^1 は、CO又はNR 5 CO(式中、 R^5 は、水素原子又はC1~C6アルキル基を表す。)を表す。)で表される化合物の少なくとも1種、並びに式(2)

HO
$$Y^2 \leftarrow \begin{pmatrix} R^6 \\ I \\ C \\ I^7 \\ a^2 \end{pmatrix} S(O)n^2 \rightarrow (R^9)m^6$$
 (2)

〔式中、 R^6 及び R^7 は、それぞれ独立して水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表し、 a^2 は $1\sim 6$ の整数を表し、 n^2 は0、1又は2の整数を表し、 m^4 は0又は $1\sim 3$ の整数を表す。

 R^8 及び R^9 は、それぞれ独立してニトロ基、カルボキシル基、ハロゲン原子、 $C1\sim C6$ アルキル基又は $C2\sim C6$ アルケニル基を表し、 m^5 及び m^6 は、それぞれ独立して0、1 又は2 の整数を表し、 m^5 及び m^6 がそれぞれ2 のとき、 R^8 及び R^9 はそれぞれ異なってもよく、 Y^2 は、CO 又は NR^{10} CO (式中、 R^{10} は、水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表す。)を表す。)で表される化合物の少なくとも1 種及び/又は式(3)

$$(R^{13})m^{8} \qquad Y^{3} - \begin{pmatrix} R^{11} \\ C \\ R^{12} \\ A^{3} \end{pmatrix} = S(O)n^{3} - (R^{14})m^{9}$$
(3)

〔式中、 R^{11} 及び R^{12} は、それぞれ独立して水素原子又は $C1\sim C6$ アルキル基を表し、 a^3 は $1\sim 6$ の整数を表し、 n^3 は0、1又は2の整数を表し、 m^7 は0又は $1\sim 3$ の整数を表す。

 R^{13} 及び R^{14} は、それぞれ独立してニトロ基、カルボキシル基、ハロゲン原子、 $C_1 \sim C_6$ アルキル基又は $C_2 \sim C_6$ アルケニル基を表し、 m_1 8及び m_2 6は、

- 3. 請求項2記載の式(2)で表される化合物及び/又は請求項2記載の式(3)で表される化合物が、請求項2記載の式(1)で表される化合物100重量部に対して、5~500重量部配合されてなる請求項2記載の記録材料。
- 4. 基材シートと、該基材シート上に請求項2又は3に記載の記録材料から形成されてなる記録材料層を有する記録シート。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP02/03159

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl ⁷ B41M5/30, C08J7/04					
According to	According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC				
	SEARCHED				
Int.(cumentation searched (classification system followed) C1 ⁷ B41M5/30, C08J7/04	1			
Jitsu Kokai	on searched other than minimum documentation to the Lyo Shinan Koho 1922–1996 Jitsuyo Shinan Koho 1971–2002	Toroku Jitsuyo Shinan Koho Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1994–2002 1996–2002		
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) REGISTRY (STN), CA (STN)					
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Category*	Citation of document, with indication, where ap		Relevant to claim No.		
P,X	WO 01/25193 A1 (Nippon Soda 12 April, 2001 (12.04.01), Full text & AU 200075555 A	Co., Ltd.),	1-4		
х	JP 63-153182 A (Fuji Photo F 25 June, 1988 (25.06.88), Full text (Family: none)	ilm Co., Ltd.),	1-4		
А	JP 3-293195 A (Mitsubishi Pa 24 December, 1991 (24.12.91), Full text (Family: none)	per Mills Ltd.),	1-4		
× Furthe	er documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.			
* Special docume consider date "L" docume cited to special "O" docume means "P" docume than the	considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means ' "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means ' "O" document of particular relevance; the claimed invention cannot document is taken alone considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art				
	ailing address of the ISA/ nese Patent Office	Authorized officer			
Facsimile No		Telephone No.			

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP02/03159

Cotono	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
Category*		1-4
A	JP 2-293195 A (Ricoh Co., Ltd.), 14 August, 1990 (14.08.90), Full text (Family: none)	1-4
x	US 4075227 A (Eli Lilly and Co.), 21 February, 1978 (21.02.78), Full text (Family: none)	1
P,A	JP 2001-288163 A (Nippon Soda Co., Ltd.), 16 October, 2001 (16.10.01), Claims (Family: none)	1-4
		·

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1998)

国際調査報告

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) Int. Cl⁷ B41M5/30, C08J7/04

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl' B41M5/30, C08J7/04

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報

1922-1996年

日本国公開実用新案公報

1971-2002年

日本国登録実用新案公報

1994-2002年

日本国実用新案登録公報

1996-2002年

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語) REGISTRY (STN)、CA (STN)

C. 関連する	「ると認められる文献			
引用文献の		関連する		
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号		
P, X	WO 01/25193 A1 (日本曹達株式会社)	1 - 4		
-,	2001.04.12,全文 &AU 200075555 A			
X	JP 63-153182 A (富士写真フイルム株式会社) 1988.06.25,全文(ファミリーなし)	1-4		
A	JP 3-293195 A (三菱製紙株式会社) 1991.12.24,全文 (ファミリーなし)	1-4		

区欄の続きにも文献が列挙されている。

- * 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「〇」口頭による開示、使用、展示等に官及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

20.06.02

国際調査報告の発送日

02.07.02

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号100-8915

東京都千代田区殿が関三丁目4番3号

特許庁審査官(権限のある職員) 伊藤 裕美 2H 9515

電話番号 03-3581-1101 内線 3230

国際調査報告

	EDWARTH	
C (続き). 引用文献の	関連すると認められる文献	関連する
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
A	JP 2-293195 A (株式会社リコー) 1990.08.14,全文 (ファミリーなし)	1-4
x	US 4075227 A (Eli Lilly and Company) 1978.02.21,全文 (ファミリーなし)	1
P, A	JP 2001-288163 A (日本曹達株式会社) 2001.10.16,特許請求の範囲(ファミリーなし)	1-4
	·	
	·	